

1

電子配置

1	2	13	14	15	16	17	18

2

	イオン式	名称
(1)		
(2)		
(3)		
(4)		
(5)		

3

	陽イオン	陰イオン	名称
(1)	<b>Na<sup>+</sup></b>	<b>SO<sub>4</sub><sup>2-</sup></b>	
(2)	<b>Ca<sup>2+</sup></b>	<b>F<sup>-</sup></b>	
(3)	<b>Na<sup>+</sup></b>	<b>NO<sub>3</sub><sup>-</sup></b>	
(4)	<b>Ca<sup>2+</sup></b>	<b>SO<sub>4</sub><sup>2-</sup></b>	

4


5

$N_2$	$H_2O_2$	$CH_2O$
$CH_4O$	$C_2H_6O$	$C_2H_6O$

6

$CaF_2$	$CO_2$	$H_2S$
$HCN$	$NaCl$	$Na_2O$

7

--

8

(1)	(2)

9

--

10

--

11

(1)	
(2)	
(3)	
(4)	
(5)	

組 番 氏名

--